



## Closed Carbon Cycle Mobility – Klimaneutrale Kraftstoffe für den Verkehr der Zukunft

F. Schorn, J. Häusler, J. L. Breuer, S. Weiske, J. Pasel, R. C. Samsun, R. Peters

Energie & Umwelt / Energy & Environment  
Band / Volume 582  
ISBN 978-3-95806-636-6

Forschungszentrum Jülich GmbH  
Institut für Energie- und Klimaforschung  
Elektrochemische Verfahrenstechnik (IEK-14)

## **Closed Carbon Cycle Mobility – Klimaneutrale Kraftstoffe für den Verkehr der Zukunft**

F. Schorn, J. Häusler, J. L. Breuer, S. Weiske, J. Pasel,  
R. C. Samsun, R. Peters

Schriften des Forschungszentrums Jülich  
Reihe Energie & Umwelt / Energy & Environment

Band / Volume 582

---

ISSN 1866-1793

ISBN 978-3-95806-636-6

---

## Inhaltsverzeichnis

<b>Abbildungsverzeichnis .....</b>	<b>7</b>
<b>Tabellenverzeichnis.....</b>	<b>13</b>
<b>Abkürzungsverzeichnis .....</b>	<b>17</b>
<b>1 Einleitung.....</b>	<b>19</b>
1.1 Aufgabenstellung und Zieldefinition .....	19
1.2 Methodisches Vorgehen .....	20
1.3 Struktur des Abschlussberichtes.....	21
<b>2 Literaturanalyse im Themenfeld alternative Kraftstoffe .....</b>	<b>23</b>
2.1 Stand der Forschung der synthetischen Kraftstoffproduktion.....	23
2.2 Techno-ökonomische Analysen der erneuerbaren Methanolsynthese ..	26
2.3 Methanol-zu-Kohlenwasserstoffe Synthese .....	29
2.3.1 Reaktionsmechanismus.....	29
2.3.2 Folgeprodukte von Methanol .....	33
2.3.2.1 Methanol-zu-Benzin .....	34
2.3.2.2 Methanol-zu-höheren-Alkoholen .....	37
<b>3 Ergebnisse Arbeitspaket A: Methanolproduktion .....</b>	<b>39</b>
3.1 CO <sub>2</sub> -Wäsche in industriellen Gebieten.....	39
3.1.1 Potenziale industrieller CO <sub>2</sub> -Emissionen .....	39
3.1.2 Entstehung der prozessbedingten CO <sub>2</sub> -Emissionen .....	41
3.1.3 Definition der Abscheidearten für Industrieprozesse:.....	44
3.1.4 Vergleich der Energiebedarfe verschiedener CO <sub>2</sub> -Abscheidetechnologien.....	49
3.2 Kohlenstoff aus Biomasse und Siedlungsabfällen .....	51
3.2.1 Entstehung und Potenziale der CO <sub>2</sub> -Quellen .....	51
3.2.2 CO <sub>2</sub> -Abscheidetechnologien für Biogasanlagen .....	54
3.2.3 Energiebedarf .....	58
3.2.4 Kosten .....	59
3.3 CO <sub>2</sub> -Abtrennung aus der Luft.....	61
3.3.1 Einleitung in die CO <sub>2</sub> Abtrennung aus der Luft.....	61

---

3.3.2 Kontaktierung.....	63
3.3.3 Ab/ adsorption.....	64
3.3.4 Regeneration .....	65
3.3.5 Bewertungskategorien der DAC-Technologien .....	70
3.3.6 Literaturbasierte Kostenschätzung .....	73
3.4 Zusammenfassung der Analysen der CO <sub>2</sub> -Quellen .....	74
3.5 Elektrolyse .....	76
3.6 Methanolsynthese .....	82
3.6.1 Prozessschema .....	83
3.7 Zusammenfassung und Fazit Kapitel 3: Methanolproduktion.....	89
<b>4 Methodik der technno-ökonomischen Bewertung der Syntheserouten.....</b>	<b>91</b>
4.1 Systemgrenzen und allgemeines Vorgehen.....	91
4.2 Definition technno-ökonomischer Randbedingungen.....	93
4.2.1 Verfahrenstechnische Bauteilauslegung .....	93
4.2.2 Investitions- und Betriebskostenrechnung.....	98
4.3 Leistungskennzahlen .....	101
4.3.1 Energetische Kennzahlen.....	102
4.3.2 Ökonomische Kennzahlen.....	104
<b>5 Ergebnisse Arbeitspaket E1: Prozesssimulation der Methanol-Folgeprodukte .....</b>	<b>107</b>
5.1 Ether .....	108
5.1.1 Dimethylether.....	108
5.1.2 Polyoxymethylenimethylether .....	109
5.1.2.1 Synthese von Formaldehyd.....	110
5.1.2.2 Synthese von Trioxan.....	112
5.1.2.3 Synthese von kurzkettigen Polyoxymethylenimethylether (OME <sub>1</sub> ) .....	115
5.1.2.4 Synthese von OME <sub>3-5</sub> nach Route A .....	117
5.1.2.5 Synthese von OME <sub>3-5</sub> nach Route B .....	119
5.1.2.6 Synthese von OME <sub>3-5</sub> nach Route C .....	121
5.1.3 Zusammenfassung der technischen Analyse der Ethersynthesen .....	123
5.2 Höhere Alkohole .....	125
5.2.1 Ethanol-Route .....	126

---

---

5.2.2 MtO-Route .....	128
5.2.2.1 MtO-Synthese .....	128
5.2.2.2 Oxo-Synthese.....	130
5.2.2.3 Buten Hydratisierung.....	132
5.2.3 Oktanolsynthese aus Butanol.....	133
5.2.4 Zusammenfassung der technischen Analyse der Alkoholsynthesen .....	134
5.3 Benzin .....	136
5.4 Fazit Prozesssimulation .....	139
<b>6 Ergebnisse Arbeitspaket B: Reaktionstechnische Analyse der Synthese höherer Alkohole.....</b>	<b>141</b>
6.1 Synthese von i-Butanol aus Ethanol .....	141
6.1.1 Kinetische Experimente mit der Temporal Analysis of Products- Methode zur Dehydrierung von Ethanol .....	144
6.1.2 Temperaturabhängigkeiten in der Synthese von i-Butanol .....	149
6.1.3 Konzentrationsabhängigkeiten der i-Butanolsynthese .....	151
6.1.4 Monometallische Katalysatoren in der Guerbet Reaktion .....	155
6.1.5 Synthese bimetallischer Katalysatoren für die i-Butanol Synthese .....	159
6.2 Synthese von 1-Oktanol.....	163
6.2.1 SiO <sub>2</sub> -basierte Katalysatoren .....	164
6.2.2 Amin funktionalisierte Katalysatoren .....	165
<b>7 Ergebnisse Arbeitspaket E2: Ökonomische Analyse der Methanol-Folgeprodukte .....</b>	<b>169</b>
7.1 Ökonomische Analyse der Methanol-Gestehungskosten.....	169
7.2 Produktgestehungskosten der Methanol Folgeprodukte .....	172
<b>8 Ergebnisse Arbeitspaket E4: Systemanalytische Betrachtung .....</b>	<b>179</b>
8.1 Methanolimport aus Vorzugsgebieten.....	180
8.2 Vergleich zu alternativen Kraftstoffsyntheserouten .....	182
8.3 Fazit - Bewertungsmatrix der Kraftstoffrouten .....	185
<b>9 Zusammenfassung .....</b>	<b>191</b>

---

---

9.1 Techno-Ökonomische Bewertung nach den Ergebnissen der Arbeitspakete A, E1 und E3 .....	191
9.2 Analyse der Synthese höherer Alkohole nach den Ergebnissen der Arbeitspakete B2 und B4 .....	192
<b>10 Anhang.....</b>	<b>195</b>
10.1 Anhang zu Kapitel 5.....	196
10.2 Anhang zu Kapitel 8.....	196
<b>Literaturverzeichnis.....</b>	<b>199</b>

Energie & Umwelt / Energy & Environment  
Band / Volume 582  
ISBN 978-3-95806-636-6